(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-305443

(43)公開日 平成11年(1999)11月5日

(51) Int.Cl.⁶

識別記号 601

FΙ

G 0 3 F 7/039

601

G 0 3 F 7/039 C 0 8 L 101/02

H01L 21/027

C 0 8 L 101/02

H 0 1 L 21/30

502R

審査請求 未請求 請求項の数3 OL (全 56 頁)

(21)出願番号

特願平10-115253

(71)出願人 000005201

富士写真フイルム株式会社

神奈川県南足柄市中沼210番地

(22)出願日 平成10年(1998) 4月24日

(72)発明者 藤森 亨

静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写

真フイルム株式会社内

(72)発明者 丹 史郎

静岡県榛原郡吉田町川尻4000番地 富士写

真フイルム株式会社内

(74)代理人 弁理士 萩野 平 (外3名)

(54) 【発明の名称】 ポジ型フォトレジスト組成物

(57)【要約】

【課題】 パターンプロファイルの形状が優れ、特にパターンの側壁形状のスムーズ性に優れ、ドライエッチング耐性が高く、高感度で高解像力を有し、且つ定在波の発生のない、優れた化学増幅型ポジ型フォトレジスト組成物を提供する。

【解決手段】 (a) 特定の構造の基を有する、酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性が増大する樹脂、及び(b) 活性光線又は放射線の照射により酸を発生する化合物を含有するポジ型フォトレジスト組成物。

「特許請求の範囲」

【請求項1】 (a) 下記一般式(I) で示される基を有する、酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性が増大する樹脂、及び(b) 活性光線又は放射線の照射により酸を発生する化合物を含有することを特徴とするポジ型フォトレジスト組成物。

【化1】

式 (I) 中、 R_1 、 R_2 は、同一でも異なっていてもよく、水素原子、炭素数 $1\sim4$ のアルキル基を表し、Wは 2価の有機基を表し、 R_3 は総炭素数1 $1\sim2$ 0の置換基を有してもよい鎖状アルキル基、総炭素数1 $1\sim3$ 0の置換基を有してもよい環状アルキル基、総炭素数1 $1\sim3$ 0の置換基を有してもよいアリール基、総炭素数1 $1\sim3$ 0の置換基を有してもよいアリール基、総炭素数1 $1\sim3$ 0の置換基を有してもよいアラルキル基を表す。

【請求項2】 一般式(I) 中、 R_1 、 R_2 は、同一でも異なっていてもよく、水素原子、炭素数 $1\sim 4$ のアル 20 キル基を表し、Wは2価の有機基を表し、 R_3 は総炭素数 $11\sim 30$ の置換基を有してもよいアリール基、総炭素数 $12\sim 30$ の置換基を有してもよいアラルキル基を表すことを特徴とする請求項1に記載のポジ型フォトレジスト組成物。

【請求項3】 酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性が増大する化合物をさらに含むことを特徴とする請求項1又は2に記載のポジ型フォトレジスト組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、半導体集積回路素子、集積回路製造用マスク、プリント配線板、液晶パネルなどの製造に用いるポジ型フォトレジスト組成物に関するものである。

[0002]

【従来の技術】ポジ型フォトレジスト組成物として、米国特許第4,491,628号明細書、欧州特許第29,139号明細書等に記載されている化学増幅系レジスト組成物がある。化学増幅型ポジレジスト組成物は、遠紫外光などの40放射線の照射により露光部に酸を生成させ、この酸を触媒とする反応によって、活性放射線の照射部と非照射部の現像液に対する溶解性を変化させパターンを基板上に形成させるパターン形成材料である。

【0003】上記化学増幅型ポジレジスト組成物は、アルカリ可溶性樹脂、放射線露光によつて酸を発生する化合物(光酸発生剤)、及び酸分解性基を有するアルカリ可溶性樹脂に対する溶解阻止化合物から成る3成分系と、酸との反応により分解しアルカリ可溶となる基を有する樹脂と光酸発生剤からなる2成分系、更に酸との反50

応により分解しアルカリ可溶となる基を有する樹脂、酸分解性基を有する低分子溶解阻止化合物、及び光酸発生剤から成るハイブリット系に大別できる。

【0004】特開平2-19847号公報にはポリ (p - ヒドロキシスチレン)のフェノール性ヒドロキシル基 を全部あるいは部分的にテトラヒドロピラニル基で保護 した樹脂を含有することを特徴とするレジスト組成物が 開示されている。特開平4-219757号公報には同 様にポリ (p-ヒドロキシスチレン) のフェノール性ヒ 10 ドロキシル基の20~70%がアセタール基で置換され た樹脂を含有することを特徴とするレジスト組成物が開 示されている。更に特開平5-249682号公報にも 同様のアセタール保護された樹脂を用いたフォトレジス ト組成物が示されている。また特開平8-123032 号公報にはアセタール基で置換された基を含む三元共重 合体を用いたフォトレジスト組成物が示されている。更 に、特開平8-253534号公報にはアセタール基で 置換された基を含む、部分架橋ポリマーを用いたフォト レジスト組成物が示されている。

【0005】また、特開平8-15864号公報には、樹脂成分が、水酸基の10から60モル%がt-ブトキシカルボニルオキシ基で置換されたポリヒドロキシスチレンと、水酸基の10~60モル%がエトキシエトキシ基等で置換されたポリヒドロキシスチレンとの混合物であるポジ型レジスト組成物が開示されている。

【0006】さらに、特開平9-319092号公報において、オキシ連結を導入したアセタール基を導入した 樹脂が定在波低減効果などに効果があるとして開示されている。

【0007】しかしながら、これら従来の酸分解性基を有する樹脂を含有するフォトレジスト組成物は、定在波が著しく発生し、またパターンの側壁が汚いなどパターンプロファイルの点に問題を有しており、改良が望まれていた。

[0008]

30

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、パターンプロファイルの形状が優れ、特にパターンの側壁形状のスムーズ性に優れ、ドライエッチング耐性が高く、高感度で高解像力を有し、且つ定在波の発生のない、優れた化学増幅型ポジ型フォトレジスト組成物を提供することにある。

[0009]

【課題を解決するための手段】本発明者は、かかる現状に鑑み、鋭意検討した結果、特定の構造の酸分解性基を有する化合物を有するポジ型フォトレジスト組成物を用いることで、上記目的が達成され、本発明を完成するに到った。すなわち、本発明に係わるポジ型フォトレジスト組成物は下記構成である。

(1) (a) 下記一般式(I) で示される基を有する、 酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性

が増大する樹脂、及び(b)活性光線又は放射線の照射 により酸を発生する化合物を含有することを特徴とする ポジ型フォトレジスト組成物。

[0010]

【化2】

っていてもよく、水素原子、炭素数1~4個のアルキル 基を表し、Wは2価の有機基を表し、Raは総炭素数1 1~20の置換基を有してもよい鎖状アルキル基、総炭 素数11~20の置換基を有してもよい環状アルキル 基、総炭素数11~30の置換基を有してもよいアリー ル基、総炭素数12~30の置換基を有してもよいアラ ルキル基を表す。

【0012】(2)一般式(I)中、R₁、R₂は、同 ーでも異なっていてもよく、水素原子、炭素数1~4の アルキル基を表し、Wは2価の有機基を表し、R₃は総 20 炭素数11~30の置換基を有してもよいアリール基、 総炭素数12~30の置換基を有してもよいアラルキル 基を表すことを特徴とする請求項1に記載のポジ型フォ トレジスト組成物。

【0013】(3)酸の作用により分解し、アルカリ現 像液に対する溶解性が増大する化合物をさらに含むこと を特徴とする前記(1)又は(2)に記載のポジ型フォ トレジスト組成物。

[0014]

【発明の実施の形態】以下本発明を詳細に説明する。 (a) 上記一般式 (I) で示される基を有する、酸の作 用により分解し、アルカリ現像液に対する溶解性が増大 する化合物

一般式(I)におけるR1、R2のアルキル基として は、メチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピ ル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル 基、 t ーブチル基等の炭素数 1 ~ 4 個のアルキル基が挙 げられる。Wにおける2価の有機基としては、好ましく は置換基を有していてもよい、直鎖、分岐あるいは環状 のアルキレン基、アリーレン基、ヘテロアリーレン基、 アラルキレン基並びに、-S-、-C (=O)-、-N $(R_4) - SO - SO_2 - CO_2 - N$ (R₄) SO₂ -あるいはこれらの基を2つ以上組み合 わせた2価の基を挙げることができる。ここでR4は水 素原子又はアルキル基(アルキル基の具体例としては上 記R」と同様のものが挙げられる)を挙げることができ る。

【0015】上記R3の炭素数11~20、好ましくは 炭素数11~18、の鎖状アルキルとしては、直鎖状で あっても分岐状であっても良く、例えばn-ウンデシル 50 ブチルフェニル基、2,4-ジーt-ブチルフェニル

基、i-ウンデシル基、n-ドデシル基、i-ドデシル 基、nートリデシル基、iートリデシル基、nーテトラ デシル基、i-テトラデシル基、n-ペンタデシル基、 iーペンタデシル基、nーヘキサデシル基、iーヘキサ デシル基、n-ヘプタデシル基、i-ヘプタデシル基、 n-オクタデシル基、i-オクタデシル基、n-ノナデ シル基、iーノナデシル基等を挙げることができる。

【0016】上記R3の炭素数11~20、好ましくは 炭素数11~18、の環状アルキルとしては、20まで 【0011】式(I)中、R1、R2は、同一でも異な 10 の炭素数で環を形成する場合でも置換基を有した環状ア ルキルでも良く、例えばシクロウンデシル基、シクロド デシル基、シクロトリデシル基、シクロトリデシル基、 シクロテトラデシル基、シクロペンタデシル基、シクロ ヘキサデシル基、シクロヘプタデシル基、シクロオクタ デシル基、シクロノナデシル基、4-シクロヘキシルシ クロヘキシル基、4-n-ヘキシルシクロヘキシル基、 ペンタニルシクロヘキシル基、ヘキシルオキシシクロヘ キシル基、ペンタニルオキシシクロヘキシル基等を挙げ ることが出来る。ここに挙げた以外の置換環状アルキル 基も上記範囲内であれば使用できることができる。

> 【0017】上記R3の炭素数11~30、好ましくは 炭素数11~25、のアリール基としては、4-シクロ ペンチルフェニル基、4-シクロヘキシルフェニル基、 4-シクロヘプテニルフェニル基、4-シクロオクタニ ルフェニル基、2-シクロペンチルフェニル基、2-シ クロヘキシルフェニル基、2-シクロヘプテニルフェニ ル基、2-シクロオクタニルフェニル基、3-シクロペ ンチルフェニル基、3-シクロヘキシルフェニル基、3 ーシクロヘプテニルフェニル基、3-シクロオクタニル フェニル基、4-シクロペンチルオキシフェニル基、4 -シクロヘキシルオキシフェニル基、4-シクロヘプテ ニルオキシフェニル基、4-シクロオクタニルオキシフ エニル基、2-シクロペンチルオキシフェニル基、2-・ シクロヘキシルオキシフェニル基、2-シクロヘプテニ ルオキシフェニル基、2-シクロオクタニルオキシフェ ニル基、3-シクロペンチルオキシフェニル基、3-シ クロヘキシルオキシフェニル基、3-シクロヘプテニル オキシフェニル基、3-シクロオクタニルオキシフェニ ル基、4-n-ペンチルフェニル基、4-n-ヘキシル 40 フェニル基、4-n-ヘプテニルフェニル基、4-n-オクタニルフェニル基、2-n-ペンチルフェニル基、 2-n-ヘキシルフェニル基、2-n-ヘプテニルフェ ニル基、2-n-オクタニルフェニル基、3-n-ペン チルフェニル基、3-n-ヘキシルフェニル基、3-n - ヘプテニルフェニル基、3-n-オクタニルフェニル 基、2、6-ジーイソプロピルフェニル基、2、3-ジ ーイソプロピルフェニル基、2、4ージーイソプロピル フェニル基、3,4ージーイソプロピルフェニル基、 3,6-ジーtーブチルフェニル基、2,3-ジーtー

■基、3、4ージーtーブチルフェニル基、2、6ージー n-ブチルフェニル基、2,3-ジ-n-ブチルフェニ ル基、2, 4-ジーn-ブチルフェニル基、3, 4-ジ -n-ブチルフェニル基、2,6-ジ-i-ブチルフェ ニル基、2、3-ジーi-ブチルフェニル基、2、4-ジーiーブチルフェニル基、3,4-ジーiーブチルフ エニル基、2,6-ジーt-アミルフェニル基、2,3 ージーtーアミルフェニル基、2,4-ジーtーアミル フェニル基、3, 4-ジーt-アミルフェニル基、2, 6-ジ-i-アミルフェニル基、2, 3-ジ-i-アミ 10ルフェニル基、2, 4-ジ-i-アミルフェニル基、 3, 4-ジーi-アミルフェニル基、2, 6-ジーn-ペンチルフェニル基、2、3-ジ-n-ペンチルフェニ ル基、2, 4-ジーn-ペンチルフェニル基、3, 4-ジーnーペンチルフェニル基、4-アダマンチルフェニ ル基、2-アダマンチルフェニル基、4-イソボロニル フェニル基、3-イソボロニルフェニル基、2-イソボ ロニルフェニル基、4-シクロペンチルオキシフェニル 基、4-シクロヘキシルオキシフェニル基、4-シクロ ヘプテニルオキシフェニル基、4-シクロオクタニルオ 20 キシフェニル基、2-シクロペンチルオキシフェニル 基、2-シクロヘキシルオキシフェニル基、2-シクロ ヘプテニルオキシフェニル基、2-シクロオクタニルオ キシフェニル基、3-シクロペンチルオキシフェニル 基、3-シクロヘキシルオキシフェニル基、3-シクロ ヘプテニルオキシフェニル基、3-シクロオクタニルオ キシフェニル基、4-n-ペンチルオキシフェニル基、 4-n-ヘキシルオキシフェニル基、4-n-ヘプテニ ルオキシフェニル基、4-n-オクタニルオキシフェニ ル基、2-n-ペンチルオキシフェニル基、2-n-へ 30 キシルオキシフェニル基、2-n-ヘプテニルオキシフ エニル基、2-n-オクタニルオキシフェニル基、3n-ペンチルオキシフェニル基、3-n-ヘキシルオキ シフェニル基、3-n-ヘプテニルオキシフェニル基、 3-n-オクタニルオキシフェニル基、2,6-ジーイ ソプロピルオキシフェニル基、2,3-ジーイソプロピ ルオキシフェニル基、2, 4-ジーイソプロピルオキシ フェニル基、3、4ージーイソプロピルオキシフェニル 基、2、6-ジー t ーブチルオキシフェニル基、2、3 ージーt-ブチルオキシフェニル基、2,4-ジーt- 40 チル基、2-n-ヘプテニルフェニルエチル基、2-n ブチルオキシフェニル基、3,4-ジ-t-ブチルオキ シフェニル基、2,6-ジ-n-ブチルオキシフェニル 基、2、3-ジーn-ブチルオキシフェニル基、2、4 -ジーn-ブチルオキシフェニル基、3, 4-ジーn-ブチルオキシフェニル基、2,6-ジ-i-ブチルオキ シフェニル基、2, 3-ジ-i-ブチルオキシフェニル 基、2,4-ジーi-ブチルオキシフェニル基、3,4 -ジーiーブチルオキシフェニル基、2、6-ジーtー アミルオキシフェニル基、2、3ージーt-アミルオキ

基、3,4-ジーtーアミルオキシフェニル基、2,6 -ジーi-アミルオキシフェニル基、2,3-ジーi-アミルオキシフェニル基、2,4-ジーi-アミルオキ シフェニル基、3, 4-ジ-i-アミルオキシフェニル 基、2,6-ジ-n-ペンチルオキシフェニル基、2. 3-ジ-n-ペンチルオキシフェニル基、2,4-ジn-ペンチルオキシフェニル基、3,4-ジ-n-ペン チルオキシフェニル基、4-アダマンチルオキシフェニ ル基、3-アダマンチルオキシフェニル基、2-アダマ ンチルオキシフェニル基、4-イソボロニルオキシフェ ニル基、3-イソボロニルオキシフェニル基、2-イソ ボロニルオキシフェニル基、等が挙げられこれらは上記 範囲内であればさらに置換しても良く上記例以外の置換 基に限定しない。

【0018】R₃の炭素数12~30、好ましくは炭素 数12~25、のアラルキル基としては、4-シクロペ ンチルフェニルエチル基、4-シクロヘキシルフェニル エチル基、4-シクロヘプテニルフェニルエチル基、4 ーシクロオクタニルフェニルエチル基、2ーシクロペン チルフェニルエチル基、2-シクロヘキシルフェニルエ チル基、2-シクロヘプテニルフェニルエチル基、2-シクロオクタニルフェニルエチル基、3-シクロペンチ ルフェニルエチル基、3-シクロヘキシルフェニルエチ ル基、3-シクロヘプテニルフェニルエチル基、3-シ クロオクタニルフェニルエチル基、4-シクロペンチル オキシフェニルエチル基、4-シクロヘキシルオキシフ ェニルエチル基、4-シクロヘプテニルオキシフェニル エチル基、4ーシクロオクタニルオキシフェニルエチル 基、2-シクロペンチルオキシフェニルエチル基、2-シクロヘキシルオキシフェニルエチル基、2-シクロヘ プテニルオキシフェニルエチル基、2-シクロオクタニ ルオキシフェニルエチル基、3-シクロペンチルオキシ フェニルエチル基、3-シクロヘキシルオキシフェニル エチル基、3-シクロヘプテニルオキシフェニルエチル 基、3-シクロオクタニルオキシフェニルエチル基、4 - n - ペンチルフェニルエチル基、4 - n - ヘキシルフ ェニルエチル基、4-n-ヘプテニルフェニルエチル 基、4-n-オクタニルフェニルエチル基、2-n-ペ ンチルフェニルエチル基、2-n-ヘキシルフェニルエ -オクタニルフェニルエチル基、3-n-ペンチルフェ ニルエチル基、3-n-ヘキシルフェニルエチル基、3 -n-ヘプテニルフェニルエチル基、3-n-オクタニ ルフェニルエチル基、2,6-ジーイソプロピルフェニ ルエチル基、2、3-ジ-イソプロピルフェニルエチル 基、2,4-ジーイソプロピルフェニルエチル基、3. 4-ジーイソプロピルフェニルエチル基、2,6-ジー t - ブチルフェニルエチル基、2、3 - ジ-t - ブチル フェニルエチル基、2、4-ジーtーブチルフェニルエ シフェニル基、2、4-ジーt-アミルオキシフェニル 50 チル基、3、4-ジーt-ブチルフェニルエチル基、

-n-ブチルフェニルエチル基、2,4-ジ-n-ブチ ルフェニルエチル基、3,4-ジ-n-ブチルフェニル エチル基、2,6-ジーi-ブチルフェニルエチル基、 2, 3-ジ-i-ブチルフェニルエチル基、2, 4-ジ - i - ブチルフェニルエチル基、3、4 - ジー i - プチ ルフェニルエチル基、2,6-ジ-t-アミルフェニル エチル基、2, 3-ジ-t-アミルフェニルエチル基、 2, 4-ジ-t-アミルフェニルエチル基、3, 4-ジ -t-アミルフェニルエチル基、2,6-ジ-i-アミ 10 ルフェニルエチル基、2,3-ジ-i-アミルフェニル エチル基、2, 4-ジ-i-アミルフェニルエチル基、 3, 4-ジ-i-アミルフェニルエチル基、2, 6-ジ -n-ペンチルフェニルエチル基、2,3-ジ-n-ペ ンチルフェニルエチル基、2,4-ジ-n-ペンチルフ ェニルエチル基、3, 4-ジ-n-ペンチルフェニルエ チル基、4-アダマンチルフェニルエチル基、3-アダ マンチルフェニルエチル基、2-アダマンチルフェニル エチル基、4-イソボロニルフェニルエチル基、3-イ ソボロニルフェニルエチル基、2-イソボロニルフェニ 20 ルエチル基、4-シクロペンチルオキシフェニルエチル 基、4-シクロヘキシルオキシフェニルエチル基、4-シクロヘプテニルオキシフェニルエチル基、4-シクロ オクタニルオキシフェニルエチル基、2-シクロペンチ ルオキシフェニルエチル基、2-シクロヘキシルオキシ フェニルエチル基、2-シクロヘプテニルオキシフェニ ルエチル基、2-シクロオクタニルオキシフェニルエチ ル基、3-シクロペンチルオキシフェニルエチル基、3 -シクロヘキシルオキシフェニルエチル基、3-シクロ ニルオキシフェニルエチル基、4-n-ペンチルオキシ フェニルエチル基、4-n-ヘキシルオキシフェニルエ チル基、4-n-ヘプテニルオキシフェニルエチル基、 4-n-オクタニルオキシフェニルエチル基、2-n-ペンチルオキシフェニルエチル基、2-n-ヘキシルオ キシフェニルエチル基、2-n-ヘプテニルオキシフェ ニルエチル基、2-n-オクタニルオキシフェニルエチ ル基、3-n-ペンチルオキシフェニルエチル基、3n-ヘキシルオキシフェニルエチル基、3-n-ヘプテ ニルオキシフェニルエチル基、3-n-オクタニルオキ 40 シフェニルエチル基、2,6-ジーイソプロピルオキシ フェニルエチル基、2,3-ジーイソプロピルオキシフ エニルエチル基、2,4-ジーイソプロピルオキシフェ ニルエチル基、3, 4ージーイソプロピルオキシフェニ ルエチル基、2,6-ジ-t-ブチルオキシフェニルエ チル基、2, 3-ジ-t-ブチルオキシフェニルエチル 基、2、4-ジ-t-ブチルオキシフェニルエチル基、 3, 4-ジ-t-ブチルオキシフェニルエチル基、2, 6 - ジーn - ブチルオキシフェニルエチル基、2,3-ジーn-ブチルオキシフェニルエチル基、2、4-ジー 50

n-ブチルオキシフェニルエチル基、3,4-ジ-n-ブチルオキシフェニルエチル基、2,6-ジーi-ブチ ルオキシフェニルエチル基、2,3-ジ-i-ブチルオ キシフェニルエチル基、2,4-ジ-i-ブチルオキシ フェニルエチル基、3, 4-ジ-i-ブチルオキシフェ ニルエチル基、2, 6-ジ-t-アミルオキシフェニル エチル基、2, 3-ジ-t-アミルオキシフェニルエチ ル基、2, 4 - ジー t - アミルオキシフェニルエチル 基、3,4-ジ-t-アミルオキシフェニルエチル基、 2, 6-ジ-i-アミルオキシフェニルエチル基、2, 3-ジ-i-アミルオキシフェニルエチル基、2,4-ジーi-アミルオキシフェニルエチル基、3,4-ジー i-アミルオキシフェニルエチル基、2、6-ジ-n-ペンチルオキシフェニルエチル基、2,3-ジーn-ペ ンチルオキシフェニルエチル基、2,4-ジーn-ペン チルオキシフェニルエチル基、3,4-ジ-n-ペンチ ルオキシフェニルエチル基、4-アダマンチルオキシフ エニルエチル基、3-アダマンチルオキシフェニルエチ ル基、2-アダマンチルオキシフェニルエチル基、4-イソボロニルオキシフェニルエチル基、3-イソボロニ ルオキシフェニルエチル基、2-イソボロニルオキシフ エニルエチル基、あるいは、上記アルキルがメチル基、 プロピル基、ブチル基などに置き換えたもの等が挙げら れる。

【0019】また、上記基の更なる置換基としては、水 酸基、ハロゲン原子(フツ素、塩素、臭素、ヨウ素)、 ニトロ基、シアノ基、上記のアルキル基、メトキシ基・ エトキシ基・ヒドロキシエトキシ基・プロポキシ基・ヒ ドロキシプロポキシ基・nーブトキシ基・イソブトキシ ヘプテニルオキシフェニルエチル基、3-シクロオクタ 30 基・sec-ブトキシ基・t-ブトキシ基等のアルコキ シ基、メトキシカルボニル基・エトキシカルボニル基等 のアルコキシカルボニル基、ベンジル基・フエネチル基 ・クミル基等のアラルキル基、アラルキルオキシ基、ホ ルミル基・アセチル基・ブチリル基・ベンゾイル基・シ アナミル基・バレリル基等のアシル基、ブチリルオキシ 基等のアシロキシ基、上記のアルケニル基、ビニルオキ シ基・プロペニルオキシ基・アリルオキシ基・ブテニル オキシ基等のアルケニルオキシ基、上記のアリール基、 フエノキシ基等のアリールオキシ基、ベンゾイルオキシ 基等のアリールオキシカルボニル基を挙げることができ る。

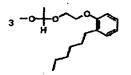
> 【0020】R3の置換基としては、好ましくは炭素数 11~25のアリール基又は炭素数12~25のアラル キル基である。これらの置換基はさらに置換基を有して もよく、置換アリール基や置換アラルキル基の炭素数が この範囲内であればよい。

> 【0021】一般式(I)で示される基の具体例を以下 に示すが、これらに限定されるものではない。

[0022]

【化3】

",-0+0~0



[0023]

【化4】

【0025】上記のような一般式(I)で示される基を 有し、酸の作用により分解し、アルカリ現像液に対する 溶解性が増大する化合物としては、一般式 (I) で示さ れる基を含有するアルカリ可溶性樹脂(ポリマー型溶解 阻止化合物)及び非ポリマー型溶解阻止化合物を含むも のである。本発明のポジ型フォトレジスト組成物の好ま しい態様としては以下に示すものが挙げられる。

- ①光酸発生剤とポリマー型溶解阻止化合物

可溶性樹脂

- ③光酸発生剤とポリマー型溶解阻止化合物と非ポリマー 型溶解阻止化合物
- ④光酸発生剤とポリマー型溶解阻止化合物と非ポリマー 型溶解阻止化合物とアルカリ可溶性樹脂

【0026】以下、ポリマー型溶解阻止化合物について 説明する。本発明におけるポリマー型溶解阻止化合物と は、モノマーを重合して得られる、分子量分布を有する ②光酸発生剤と非ポリマー型溶解阻止化合物とアルカリ 50 化合物に、一般式(I)で示される酸分解性基を導入し

る。

★構造を有し、酸の作用によりアルカリ可溶性となる化 合物のことである。ポリマー型溶解阻止化合物として は、樹脂の主鎖又は側鎖、あるいは、主鎖及び側鎖の両 方に、一般式(I)で示される基を有する樹脂である。 この内、一般式(I)で示される基を側鎖に有する樹脂 がより好ましい。次に、一般式(I)で示される基が側 鎖として結合する場合の母体樹脂としては、側鎖に一〇 Hもしくは-COOH、好ましくは-R°-COOHも しくは-A_r-OH基を有するアルカリ可溶性樹脂であ る。例えば、後述する酸分解性基を含有していないアル 10 カリ可溶性樹脂を挙げることができる。

【0027】本発明において好ましい母体樹脂として は、フェノール性水酸基を有するアルカリ可溶性樹脂で ある。本発明に用いられるフェノール性水酸基を有する アルカリ可溶性樹脂は、o-、m-又はp-ヒドロキシ スチレン(これらを総称してヒドロキシスチレンと言 う)、あるいはo-、m-又はp-ヒドロキシ $-\alpha-$ メ チルスチレン (これらを総称してヒドロキシーα-メチ ルスチレンと言う)に相当する繰り返し単位を少なくと も30モル%、好ましくは50モル%以上含有する共重 20 合体またはそのホモポリマー、あるいは該単位のベンゼ ン核が部分的に水素添加された樹脂であることが好まし く、pーヒドロキシスチレンホモポリマーがより好まし い。上記共重合体を共重合により調製するためのヒドロ キシスチレン及びヒドロキシーαーメチルスチレン以外 のモノマーとしては、アクリル酸エステル類、メタクリ ル酸エステル類、アクリルアミド類、メタクリルアミド 類、アクリロニトリル、メタクリロニトリル、無水マレ イン酸、スチレン、α-メチルスチレン、アセトキシス チレン、アルコキシスチレン類が好ましく、スチレン、 アセトキシスチレン、t-ブトキシスチレンがより好ま しい。

【0028】本発明では、このような樹脂中における一 般式(I)で示される基を有する繰り返し単位の含有量 としては、全繰り返し単位に対して5モル%~50モル %が好ましく、より好ましくは5モル%~30モル%で ある。

【0029】本発明において上記のポリマー型溶解阻止 化合物中には、上記一般式(I)で示される基以外に、 他の酸分解性基を含んでいてもよい。

【0030】上記一般式(I)で示される基を含有する 樹脂は、対応するビニルエーテルを合成し、テトラヒド ロフランなどの適当な溶媒に溶解したフェノール性水酸 基含有アルカリ可溶性樹脂と既知の方法により反応させ ることで得ることができる。反応は、通常酸性の触媒、 好ましくは、酸性イオン交換樹脂や、塩酸、pートルエ ンスルホン酸あるいは、ピリジニウムトシレートのよう な塩の存在下実施される。対応する上記ビニルエーテル は、クロロエチルビニルエーテルのような活性な原科か ら、求核置換反応などの方法により合成することができ 50

【0031】上記一般式(1)で示される基を含有する の重量平均分子量は3000~80000が好ましく、 より好ましくは7000~5000である。分子量分 布 (Mw/Mn) の範囲は、1.01~4.0であり、 好ましくは1.05~3.00とである。このような分 子量分布のポリマーを得るにはアニオン重合、ラジカル 重合などの手法を用いることが好ましい。

14

【0032】このようなポリマー型溶解阻止化合物の具 体的構造を以下に例示するが、本発明はこれらに限定さ れるものではない。

[0033]

A-5

[0034] 【化7】

30

· 10

20

30

【0036】 【化9】

20

30

A-16

【0038】 【化11】

【0039】次に、非ポリマー型溶解阻止化合物につい て説明する。非ポリマー型溶解阻止化合物とは、300 0以下の一定の分子量を有し、単一の構造を有する化合 物に上記一般式(I)で示される基を導入した構造を有 し、酸の作用によりアルカリ可溶性となる化合物のこと である。本発明に使用される上記非ポリマー型溶解阻止 化合物は、酸分解性基として上記一般式(I)で示され る基を少なくとも1種有するものである。各化合物中、 酸分解性基はそれぞれその構造中に少なくとも2個存在 し、該酸分解性基間の距離が最も離れた位置において、 酸分解性基を除く結合原子を少なくとも10個、好まし くは少なくとも11個、更に好ましくは少なくとも12 個経由する化合物、又は酸分解性基を少なくとも3個有 し、該酸分解性基間の距離が最も離れた位置において、 酸分解性基を除く結合原子を少なくとも9個、好ましく* *は少なくとも10個、更に好ましくは少なくとも11個 経由する化合物を使用するのが有利である。

【0040】非ポリマー型溶解阻止化合物は、アルカリ 可溶性樹脂のアルカリへの溶解性を抑制し、露光を受け ると発生する酸により酸分解性基が脱保護され、逆に樹 脂のアルカリへの溶解性を促進する作用を有する。特開 昭63-27829号及び特開平3-198059号にナフタレン、ビフ エニル及びジフェニルシクロアルカンを骨格化合物とす る溶解抑制化合物が開示されているが、アルカリ可溶性 10 樹脂に対する溶解阻止性が小さく、プロファイル及び解 像力の点で不十分である。

【0041】本発明において、好ましい非ポリマー型溶 解阻止化合物は、1分子中にアルカリ可溶性基を3個以 上有する分子量3000以下の単一構造化合物の該アル カリ可溶性基の1/2以上を一般式(I)で示される酸 分解性基で保護した化合物をあげることができる。この ようなアルカリ可溶性基を残した非ポリマー型溶解阻止 化合物を用いることにより、非ポリマー型溶解阻止化合 物の溶剤溶解性が向上し、本発明の効果を更に高めると 20 いう点で好ましい。

【0042】又、本発明において、上記結合原子の好ま しい上限は50個、更に好ましくは30個である。本発 明において、非ポリマー型溶解阻止化合物が、酸分解性 基を3個以上、好ましくは4個以上有する場合、又酸分 解性基を2個有するものにおいても、該酸分解性基が互 いにある一定の距離以上離れている場合、アルカリ可溶 性樹脂に対する溶解阻止性が著しく向上する。

【0043】なお、本発明における酸分解性基間の距離 は、酸分解性基を除く、経由結合原子数で示される。例 30 えば、以下の化合物(1), (2)の場合、酸分解性基 間の距離は、各々結合原子4個であり、化合物(3)で は結合原子12個である。

(1)

[0044] 【化12】

$$B^{0}-O = 1$$
 $2 - 3$
 $4 - O-B^{0}$

 $A^0 - OOC - {}^1CH_2 - {}^2CH_2 - {}^3CH_2 - {}^4CH_2 - COO - A^0$

$$B^{0}-O \xrightarrow{2} {}^{3} CH_{2} \xrightarrow{C} {}^{C}H_{3} \xrightarrow{10 \ 11} O-B^{0}$$

$$CH_{3} \xrightarrow{C} CH_{2} \xrightarrow{-8} CH_{2} \xrightarrow{9} O-B^{0} CH_{3} \xrightarrow{12} O-B^{0} CH_{3}$$

酸分解性基:-COO-A⁰、-O-B⁰

【0045】また、本発明の非ポリマー型溶解阻止化合 物は、1つのベンゼン環上に複数個の酸分解性基を有し ていても良いが、好ましくは、1つのベンゼン環上に1 個の酸分解性基を有する骨格から構成される化合物であ 50 本発明の非ポリマー型溶解阻止化合物の分子量が上記範

る。更に、本発明の非ポリマー型溶解阻止化合物の分子 量は3,500以下であり、好ましくは500 \sim 3,0 00、更に好ましくは1,000~2,500である。

■であると高解像力の点で好ましい。

【0046】好ましい非ポリマー型溶解阻止化合物は、 特開平1-289946号、特開平1-289947 号、特開平2-2560号、特開平3-128959 号、特開平3-158855号、特開平3-17935 3号、特開平3-191351号、特開平3-2002 51号、特開平3-200252号、特開平3-200 253号、特開平3-200254号、特開平3-20 0255号、特開平3-259149号、特開平3-2 79958号、特開平3-279959号、特開平4-10 7号、特願平4-25157号、特願平4-10321 1650号、特開平4-1651号、特開平4-112 60号、特開平4-12356号、特開平4-1235 7号、特願平3-33229号、特願平3-23079 0号、特願平3-320438号、特願平4-2515 7号、特願平4-52732号、特願平4-10321 5号、特願平4-104542号、特願平4-1078 85号、特願平4-107889号、同4-15219 5号等の明細書に記載されたポリヒドロキシ化合物のフ*

*エノール性OH基の一部もしくは全部を上記一般式 (I) で示される基で保護した化合物が含まれる。

, 22

【0047】 更に好ましくは、特開平1-289946 号、特開平3-128959号、特開平3-15885 5号、特開平3-179353号、特開平3-2002 51号、特開平3-200252号、特開平3-200 255号、特開平3-259149号、特開平3-27 9958号、特開平4-1650号、特開平4-112 60号、特開平4-12356号、特開平4-1235 5号、特願平4-104542号、特願平4-1078 85号、特願平4-107889号、同4-15219 5号の明細書に記載されたポリヒドロキシ化合物を用い たものが挙げられる。

【0048】より具体的には、下記一般式 [I] ~ [X IV]で表される化合物が挙げられる。

[0049]

【化13】

$$(R^{102}O)_b$$
 R^{100}
 $(R^{104})_c$

$$(R^{102}O)_f$$
 $(R^{106})_i$
 $(R^{107})_j$
 $(R^{108})_g$
 $(R^{108})_g$

$$(R^{114})_0$$
 $(OR^{102})_1$ $(R^{113})_n$ $(OR^{101})_k$ $(R^{109})_p$ $(OR^{108})_m$ [III]

[0050]

【化14】

$$(OR^{108})_{s} \qquad (R^{102}O)_{r} \qquad (OR^{101})_{q} \qquad (R^{116})_{v} \qquad (R^{117})_{u} \qquad (R^{118})_{t}$$

$$(R^{102}O)_x$$
 $(OR^{101})_w$ $(R^{122})_{a1}$ $(R^{123})_{b1}$ $(OR^{108})_y$ (V)

$$(R^{102}O)_x$$
 O $(OR^{101})_w$ $(R^{122})_{a1}$ Y $(R^{121})_z$ $(OR^{108})_y$ [VI]

[0051]

【化15】 30

$$(R^{102}O)_{d1}$$
 $(R^{129})_{f1}$
 $(R^{129})_{f1}$
 $(R^{129})_{f1}$
 $(R^{129})_{f1}$
 $(R^{129})_{f1}$
 $(R^{129})_{f1}$
 $(R^{129})_{f1}$
 $(R^{129})_{f1}$

$$(R^{101}O)_{g1}$$
 $(R^{131})_{k1}$
 $(R^{108}O)_{j1}$
 $(R^{134})_{m1}$
 $(R^{134})_{m1}$
 $(R^{134})_{m1}$
 $(R^{133})_{l1}$

$$(R^{102}O)_{p1}$$
 B
 R^{135}
 $(R^{138})_{q1}$
 $(R^{138})_{q1}$
 $(R^{138})_{q1}$

[0052]

【化16】

$$(R^{102}O)_{t1}$$
 O $(R^{140})_{u1}$ $(R^{141})_{v1}$ O $(R^{142})_{u1}$ $(R^{142})_{u1}$

【0053】ここで、 R^{101} 、 R^{102} 、 R^{108} 、 R¹³⁰ :同一でも異なっていても良く、水素原子、-C (R_1) (R_2) $-O-W-R_3$ $rac{1}{2}$ $rac{1}$ $rac{1}{2}$ $rac{1}$ $rac{1}$ rW、R3は前記と同義である)。 R^{100} :-CO-, -COO-, -NHCONH-, -NHCOO-, -O-, -S-, -SO-, -SO 2-, -SO3-, もしくは

[0054] 【化17】

【0055】ここで、 $G=2\sim6$ 但し、G=2の時は R¹⁵⁰、R¹⁵¹のうち少なくとも一方はアルキル基、 R^{150} 、 R^{151} :同一でも異なっていても良く、水素原 50 R^{110} :単結合、アルキレン基、もしくは

子,アルキル基,アルコキシ基、-〇H,-COOH, -CN, ハロゲン原子, -R¹⁵² -COOR¹⁶³ もしく は-R154 -OH、

R¹⁵²、R¹⁵⁴:アルキレン基

R¹⁶³ : 水素原子, アルキル基, アリール基, もしくは アラルキル基、

 $R^{\,99},~R^{\,103}\sim\!R^{\,107}$, $R^{\,109}$, $R^{\,111}\sim\!R^{\,118}$, R 121 \sim R^{123} , R^{128} \sim R^{129} , R^{131} \sim R^{134} , R¹³⁸ ~R¹⁴¹ 及びR¹⁴³ :同一でも異なっても良く、水 素原子、水酸基、アルキル基、アルコキシ基、アシル 基、アシロキシ基、アリール基、アリールオキシ基、ア ラルキル基、アラルキルオキシ基、ハロゲン原子、ニト ロ基, カルボキシル基, シアノ基, もしくは-N(R¹⁵⁵) (R¹⁵⁶)(R¹⁵⁶、R¹⁵⁶: H, アルキル基もしくはアリール 基)

【化18】

$$-R^{157}$$
 R^{159}

【0057】R¹⁵⁷、R¹⁵⁹:同一でも異なっても良く、単結合、アルキレン基、-O-、-S-、-CO-、もしくはカルボキシル基、

R¹⁵⁸: 水素原子, アルキル基, アルコキシ基, アシル 10 基, アシロキシ基, アリール基, ニトロ基, 水酸基, シ アノ基, もしくはカルボキシル基、但し、水酸基が酸分 解性基で置き換ってもよい。

【0058】 R^{119} 、 R^{120} :同一でも異なっても良く、メチレン基,低級アルキル置換メチレン基,ハロメチレン基,もしくはハロアルキル基、但し、ここで、低級アルキル基とは炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基を指す、 $R^{124}\sim R^{127}$:同一でも異なっても良く、水素原子もしくはアルキル基、

 $R^{135} \sim R^{137}$:同一でも異なっても良く、水素原子,アルキル基,アルコキシ基,アシル基,もしくはアシロキシ基、

 R^{142} : 水素原子、-C (R_1) (R_2) $-O-W-R_3$ である (R_1 、 R_2 、W、 R_3 は前記と同義である)、もしくは

[0059]

【化19】

【0060】R¹⁴⁴、R¹⁴⁵:同一でも異なっても良く、水素原子,低級アルキル基,低級ハロアルキル基,もしくはアリール基、

R¹⁴⁶ ~ R¹⁴⁹ : 同一でも異なっていても良く、水素原子, 水酸基, ハロゲン原子, ニトロ基, シアノ基, カルボニル基, アルキル基, アルコキシカルボニル基, アラルキル基, アラルキルオキシ基, アシロキシ基, アルケニルオキシ基, アリール基, アリールオキシ基, もしくはアリールオキシカルボニル其, 伊丁 タイ畑の同、カスの開始は

エ, ノノ ルエ, ノノ ルスイン器, もしくはノリールオキシカルボニル基、但し、各4個の同一記号の置換基は同一の基でなくても良い、

Y:-CO-, $6U<U-SO_2-$

Z, B: 単結合, もしくは-O-、

A:メチレン基, 低級アルキル置換メチレン基, ハロメ チレン基, もしくはハロアルキル基、

E:単結合,もしくはオキシメチレン基、

a~z, al~yl:複数の時、 () 内の基は同一または異なっていてもよい、

 $a\sim q$ 、s,t,v,gl \sim il,kl \sim ml,ol,ql,sl,ul:0もしくは 20 1 \sim 5の整数、

 $r, u, w, x, y, z, al \sim fl, pl, rl, tl, vl \sim xl$: 0もしくは1~4の整数、

jl, nl, zl, a2, b2, c2, d2: 0 もしくは1~3の整数、

z1, a2, c2, d2のうち少なくとも1つは1以上、

y1:3~8の整数、(a+b), (e+f+g), (k+l+m), (q+r+s), (w+x+y), (cl+dl), (gl+hl+il+jl), (ol+pl), (sl+tl) ≥ 2、(jl+nl) ≤ 3、(r+u), (w+z), (x+al), (y+bl), (cl+el), (dl+fl), (pl+rl), (tl+vl), (xl+wl) ≤ 4、但し一般式 [V]の場合は(w+z), (x+al) ≤ 5、(a+c), (b+d), (e+h), (f+i),

30 (g+j), (k+n), (1+o), (m+p), (q+t), (s+v), (g1+k1), (h1+l1), (i1+m1), (o1+q1), (s1+u1) ≦ 5、を表す。

[0061]

【化20】

31

ここで、

R¹⁶⁰: 有機基、単結合、一S一、一SO一、もしくは R¹⁶¹: 水素原子、一個の有機基もしくは

R¹⁶²~R¹⁶⁶: 同一でも異なっていても良く、水素原子、水酸基、 ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アルケ ニル基、もしくは一般式(I)で示される基 但し.少なくとも2つは一般式(I)で示される基 である、又、各4もしくは 6個の同一記号の置換基は同一の基でなくて も良い、

X:2価の有機基、 e₂:0もしくは1、を表わす。

[0062]

【化21】

33

$$R^{168} \xrightarrow{R^{168}} R^{169} \xrightarrow{R^{169}} R^{169} \xrightarrow{R^{170}} R^{170} \xrightarrow{R$$

ここで、

R¹⁶⁷-R¹⁷⁰: 同一でも異なっても良く、水案原子、水酸基、ハログン原子、アルキル基、アルコキシ基、もしくはアルケニル基、但し、各4~6個の同一記号の置換基は同一の基ではなくても良い、

$$R^{171}$$
. R^{172} 水素原子、アルキル基もしくは R^{167} R^{188} R^{170} R^{169}

 \mathbb{R}^{173} :少なくとも 2つは一般式 (I) で示される基であり、その他は水酸基である、

f₂, h₂:0もしくは1~4の整数、 g₂:0もしくは1~4の整数、 を表す。

[0063]

【化22】

35

ここで、

R¹²⁴~R¹⁸⁰:同一でも異なっても良く、水素原子、水酸基、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、ニトロ基、アルケニル基、アリール基、アラルキル基、アルコキシカルボニル基、アリールカルボニル基、アシロキシ基、アシル基、アラルキルオキシ基、もしくはアリールオキシ基、但し、各6個の同一記号の置換基は同一の基ではなくても良い、

R¹⁸¹:少なくとも2つは 一般式(I)で示される基 であり、その他は、水酸基 である、

を表す。

[0064]

ここで、

R¹⁸²:水**梁**原子もしくはアルキル基、但し、全部同一でなく ても良い、

R¹⁸³~R¹⁸⁶:水酸基、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、もしくはアルコキシ基、但し、各3個の同一記号の置換基は同一の基でなくても良い、

R¹⁸⁷:少なくとも2つは 一般式(I)で 示される基 であり、その他は、 水酸基である、

を表す。

【0065】好ましい化合物骨格の具体例を以下に示 す。 【0066】

[0067] 【化25】

【化24】

$$RO \longrightarrow C \longrightarrow C \longrightarrow C \longrightarrow C$$

$$RO \longrightarrow S \longrightarrow OR$$

$$(4)$$

$$RO - S - OR$$

$$(5)$$

10

$$\begin{array}{c} \text{RO} & \text{CH}_3 & \text{OR} \\ \text{RO} & \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{OR} \\ \text{CH}_3 & \text$$

(21)

$$H_3C$$
 H_3C
 H_3C
 H_3C
 H_3C
 H_3C
 H_3C
 H_3C
 CH_2
 CH_3
 CH_3

【0068】 【化26】

20

【0070】 【化28】

20

30

【0072】 【化30】

$$\begin{array}{c|c} OR & OR & OR \\ \hline \\ OR & RO & OR \\ \hline \\ CH_3 & \\ \hline \\ (24) & \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} \text{OR} & \text{OR} & \text{OR} \\ \hline \\ \text{CH}_3 & \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \\ \end{array}$$

【0073】 【化31】

【0074】 【化32】

20

【0075】 【化33】

$$H_3C$$
 CH_2
 CH_2
 CH_3
 CH_3
 CH_2
 CH_2
 CH_3
 CH_2
 CH_3
 CH_3

$$H_3C$$
 CH_2
 CH_2
 CH_3
 CH_3

$$\begin{array}{c|c} RO & CH_3 \\ \hline RO & CH_3 \\ \hline CH_3 \\ \hline \end{array}$$

30 【0076】 【化34】

· Martine Company Continues of the

. - ---

$$\begin{array}{c|c} RO & CH_3 \\ \hline \\ H_3C & CH_3 \\ \hline \end{array} OR \\ \hline \begin{array}{c} OR \\ \hline \\ (36) \\ \end{array}$$

30 ·

【0077】 【化35】

20

$$H_3C$$
 CH_3
 H_3C
 CH_3
 H_3C
 CH_3
 CH_3

$$H_3C$$
 CH_3
 H_3C
 CH_3
 CH_3

【0078】 【化36】

【0079】 【化37】

20

30

【0080】 【化38】

$$H_3C$$
 CH_3
 CH_3

【0081】 【化39】

20

30 ·

【0082】 【化40】

【0083】 【化41】

20

$$RO$$
— CH_2CH_2 — C — OR
 OR
 OR
 OR
 OR
 OR
 OR
 OR

[0084] [化42]

【0085】化合物(1)~(63)中のRは、水素原子、又は、

[0086]

【化43】

---CH₂-COO-C(CH₃)₂C₆H₅ , ---CH₂-COO-C₄H₉ t

30

【0087】の中から選ばれる基である。但し、少なくとも2個、もしくは構造により3個は水素原子以外の基であり、各置換基Rは同一の基でなくても良い。

【0088】本発明において、一般式(I)で示される 基を有する、酸の作用に分解し、アルカリ現像液に対す る溶解性が増大する化合物の組成物中の添加量を、以下 に示す。

①光酸発生剤とポリマー型溶解阻止化合物を含む場合のポリマー型溶解阻止化合物の含有量が、組成物の全重量 (固形分換算で)に対して5~40重量%が好ましく、 より好ましくは10~30重量%である。

②光酸発生剤と非ポリマー型溶解阻止化合物とアルカリ 可溶性樹脂を含む場合の非ポリマー型溶解阻止化合物の 含有量が、組成物の全重量(固形分換算で)に対して3 ~50重量%が好ましく、より好ましくは5~35重量 %である。

【0089】③光酸発生剤とポリマー型溶解阻止化合物と非ポリマー型溶解阻止化合物を含む場合の非ポリマー型溶解阻止化合物の含有量が、組成物の全重量(固形分換算で)に対して3~40重量%が好ましく、より好ま

.しくは5~30重量%であり、ポリマー型溶解阻止化合 物の含有量が、組成物の全重量(固形分換算で)に対し て2~40重量%が好ましく、より好ましくは5~30 重量%である

④光酸発生剤とポリマー型溶解阻止化合物と非ポリマー 型溶解阻止化合物とアルカリ可溶性樹脂を含む場合、非 ポリマー型溶解阻止化合物の含有量が、組成物の全重量 (固形分換算で)に対して3~40重量%が好ましく、 より好ましくは5~30重量%であり、ポリマー型溶解 阻止化合物の含有量が、組成物の全重量(固形分換算 で)に対して2~40重量%が好ましく、より好ましく は5~30重量%である

【0090】本発明において、組成物中に酸分解性基を 含有していないアルカリ可溶性樹脂を用いることがで き、これにより感度が向上する。上記酸分解性基を含有 していないアルカリ可溶性樹脂(以下単にアルカリ可溶 性樹脂と言う) は、アルカリに可溶な樹脂であり、ポリ ヒドロキシスチレン、ノボラック樹脂及びこれらの誘導 体を好ましく挙げることができる。またpーヒドロキシ スチレン単位を含有する共重合樹脂もアルカリ可溶性で 20 あれば用いることができる。なかでもポリ (p-ヒドロ キシスチレン)、ポリ (p/m-ヒドロキシスチレン) 共重合体、ポリ (p/o-ヒドロキシスチレン) 共重合 体、ポリ (p-ヒドロキシスチレン-スチレン) 共重合 体が好ましく用いられる。更に、ポリ (4-ヒドロキシ - 3 - メチルスチレン) 樹脂、ポリ (4 - ヒドロキシー 3,5-ジメチルスチレン)樹脂のようなポリ (アルキ ル置換ヒドロキシスチレン) 樹脂、上記樹脂のフェノー ル性水酸基の一部がアルキル化又はアセチル化された樹 脂もアルカリ可溶性であれば好ましく用いられる。

【0091】更に上記樹脂のフェノール核の一部(全フ ェノール核の30mo1%以下)が水素添加されている 場合は、樹脂の透明性が向上し、感度、解像力、プロフ ァイルの矩形形成の点で好ましい。本発明に用いられる アルカリ可溶性樹脂としては、例えばノボラック樹脂、 水素化ノボラツク樹脂、アセトンーピロガロール樹脂、 ポリヒドロキシスチレン、アルキル置換ポリヒドロキシ スチレン、ポリ(ヒドロキシスチレンーN-置換マレイ ミド) 共重合体、ポリヒドロキシスチレンの一部〇-ア ルキル化物もしくは〇一アシル化物、ポリ(スチレンー 40 無水マレイン酸) 共重合体、カルボキシル基含有メタク リル系樹脂及びその誘導体、ポリ(スチレンーヒドロキ シスチレン) 共重合体、水素化ポリヒドロキシスチレン を挙げることができるが、これらに限定されるものでは ない。

【0092】本発明に用いられる特に好ましいアルカリ 可溶性樹脂は、ノボラック樹脂、pーヒドロキシスチレ ンの単位を含有するアルカリ可溶性樹脂(好ましくはポ リ (p-ヒドロキシスチレン)、ポリ (p/m-ヒドロ

チレン)共重合体、ポリ(pーヒドロキシスチレンース チレン) 共重合体、ポリ(4-ヒドロキシー3-メチル スチレン) 樹脂、ポリ(4ーヒドロキシー3、5ージメ チルスチレン)樹脂のようなポリ(アルキル置換ヒドロ キシスチレン) 樹脂、上記樹脂のフェノール性水酸基の 一部がアルキル化又はアセチル化された樹脂、部分水添 ポリヒドロキシスチレン樹脂、ポリヒドロキシスチレン 樹脂、部分水添ノボラック樹脂、部分水添ポリヒドロキ シスチレン樹脂である。

10 【0093】本発明において、ポリヒドロキシスチレン とは、pーヒドロキシスチレンモノマー、mーヒドロキ シスチレンモノマー、o-ヒドロキシスチレンモノマー 及び上記モノマーの水酸基の結合位置からオルソ位が炭 素数1~4のアルキルで置換されたヒドロキシスチレン モノマーからなる群から選ばれた少なくとも一種のモノ マーを重合して得られたポリマーを示す。

【0094】該ノボラック樹脂は所定のモノマーを主成 分として、酸性触媒の存在下、アルデヒド類と付加縮合 させることにより得られる。

【0095】所定のモノマーとしては、フェノール、m ークレゾール、pークレゾール、oークレゾール等のク レゾール類、2,5-キシレノール、3,5-キシレノ ール、3,4ーキシレノール、2,3ーキシレノール等 のキシレノール類、m-エチルフェノール、p-エチル フェノール、o-エチルフェノール、p-t-ブチルフ エノール、p-オクチルフエノール、2,3,5-トリ メチルフェノール等のアルキルフェノール類、pーメト キシフェノール、m-メトキシフェノール、3,5-ジ メトキシフェノール、2-メトキシー4-メチルフェノ 30 ール、m-エトキシフェノール、p-エトキシフェノー ル、m-プロポキシフェノール、p-プロポキシフェノ ール、m-ブトキシフェノール、p-ブトキシフェノー ル等のアルコキシフェノール類、2-メチル-4-イソ プロピルフェノール等のビスアルキルフェノール類、ジ ヒドロキシビフェニル、ビスフェノールA、フェニルフ エノール、レゾルシノール、ナフトール等のヒドロキシ 芳香化合物を単独もしくは2種類以上混合して使用する ことができるが、これらに限定されるものではない。

【0096】アルデヒド類としては、例えばホルムアル デヒド、パラホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、プ ロピルアルデヒド、ベンズアルデヒド、フェニルアセト アルデヒド、 α -フェニルプロピルアルデヒド、 β -フ エニルプロピルアルデヒド、o-ヒドロキシベンズアル デヒド、m-ヒドロキシベンズアルデヒド、p-ヒドロ キシベンズアルデヒド、o-ニトロベンズアルデヒド、 m-ニトロベンズアルデヒド、p-ニトロベンズアルデ ヒド、oーメチルベンズアルデヒド、mーメチルベンズ アルデヒド、p-メチルベンズアルデヒド、p-エチル ベンズアルデヒド、p-n-ブチルベンズアルデヒド、 キシスチレン)共重合体、ポリ(p/o-ヒドロキシス 50 フルフラール及びこれらのアセタール体等を使用するこ

とができるが、これらの中で、ホルムアルデヒドを使用 するのが好ましい。

【0097】これらのアルデヒド類は、単独でもしくは 2種類以上組み合わせて用いられる。酸性触媒としては 硫酸、ギ酸、酢酸、シュウ酸等を使用することができ る。酸分解性基を含有していないアルカリ可溶性樹脂の 含有量としては、該樹脂と酸分解性基含有樹脂との合計 に対して、50重量%以下、好ましくは30重量%以 下、更に好ましくは20重量%以下である。

【0098】本発明で用いられる光酸発生剤(b)は、活性光線又は放射線の照射により酸を発生する化合物である。本発明で使用される活性光線または放射線の照射により分解して酸を発生する化合物としては、光カチオン重合の光開始剤、光ラジカル重合の光開始剤、色素類の光消色剤、光変色剤、あるいはマイクロレジスト等に使用されている公知の光(400~200nmの紫外線、遠紫外線、特に好ましくは、g線、h線、i線、KrFエキシマレーザー光)、ArFエキシマレーザー光、電子線、X線、分子線又はイオンビームにより酸を発生する化合物およびそれらの混合物を適宜に選択して使用することができる。

【0099】また、その他の本発明に用いられる活性光 線又は放射線の照射により酸を発生する化合物として は、たとえば S. I. Schlesinger, Photogr. Sci. Eng., 18, 3 87(1974)、T.S. Bal etal, Polymer, 21, 423(1980)等に記 載のジアゾニウム塩、米国特許第4,069,055号、同4,06 9,056号、同 Re 27,992号、特開平3-140,140号等に記載 のアンモニウム塩、D. C. Necker etal, Macromolecules, 1 7, 2468 (1984) 、C. S. Wenetal, Teh, Proc. Conf. Rad. Curing ASIA, p478 Tokyo, Oct (1988)、米国特許第4, 069, 055 号、同4,069,056号等に記載のホスホニウム塩、J. V. Cri vello etal, Macromorecules, 10(6), 1307(1977) 、Chem. &Eng. News, Nov. 28, p31(1988)、欧州特許第104, 143 号、 同339,049号、同第410,201号、特開平2-150,848号、特 開平2-296,514 号等に記載のヨードニウム塩、J. V. Criv ello etal, Polymer J. 17, 73 (1985), J. V. Crivello eta 1. J. Org. Chem., 43, 3055 (1978), W. R. Watt etal, J. Polym er Sci., Polymer Chem. Ed., 22, 1789 (1984), J. V. Crivel lo etal, Polymer Bull., 14, 279(1985), J. V. Crivello e tal, Macromorecules, 14(5), 1141(1981), J. V. Crivelloe tal, J. PolymerSci., Polymer Chem. Ed., 17, 2877 (1979) 欧州特許第370,693 号、同161,811号、同410,201号、同 339,049号、同233,567号、同297,443号、同297,442号、 米国特許第4,933,377号、同3,902,114号、同4,760,013 号、同4,734,444号、同2,833,827号、獨国特許第2,904、 626号、同3,604,580号、同3,604,581号等に記載のスル ホニウム塩、J. V. Crivello etal, Macromorecules, 10 (6), 1307(1977), J. V. Crivello etal, J. PolymerSci., Po lymer Chem. Ed., 17,1047(1979)等に記載のセレノニウ ム塩、C.S. Wen etal, Teh, Proc. Conf. Rad. Curing ASIA, p 50

478 Tokyo, Oct (1988) 等に記載のアルソニウム塩等のオ ニウム塩、米国特許第3,905,815号、特公昭46-4605号、 特開昭48-36281号、特開昭55-32070号、特開昭60-23973 6号、特開昭61-169835号、特開昭61-169837号、特開昭6 2-58241号、特開昭62-212401号、特開昭63-70243号、特 開昭63-298339号等に記載の有機ハロゲン化合物、K. Mei er et al, J. Rad. Curing, 13(4), 26(1986) 、 T. P. Gill et al, Inorg. Chem., 19, 3007 (1980), D. Astruc, Acc. Chem. R es., 19(12), 377(1896)、特開平2-161445号等に記載の有 機金属/有機ハロゲン化物、S. Hayase etal, J. Polymer 10 Sci., 25, 753 (1987) .E. Reichmanis etal, J. Pholymer Sc i., Polymer Chem. Ed., 23, 1(1985), Q. Q. Zhu etal, J. Phot ochem., 36, 85, 39, 317(1987), B. Amit etal, Tetrahedron Lett., (24)2205(1973), D. H. R. Barton etal, J. Chem So c., 3571 (1965), P. M. Collins et al, J. Chem. SoC., Perkin I, 1695 (1975), M. Rudinstein etal, Tetrahedron Lett., (17), 1445(1975), J. W. Walker etal J. Am. Chem. Soc., 110, 7170(1988), S. C. Busman etal, J. Imaging Technol., 11 (4), 191 (1985), H. M. Houlihan etal, Macormolecules, 21, 2001(1988), P. M. Collins etal, J. Chem. Soc., Chem. Comm un., 532 (1972), S. Hayase et al, Macromolecules, 18, 1799 (1985) E. Reichmanis etal, J. Electrochem. Soc., Solid State Sci. Technol., 130(6), F. M. Houlihan etal, Macrom olcules, 21, 2001 (1988)、欧州特許第0290, 750号、同046. 083号、同156,535号、同271,851号、同0,388,343号、米 国特許第3,901,710号、同4,181,531号、特開昭60-19853 8号、特開昭53-133022号等に記載の0-ニトロベンジル 型保護基を有する光酸発生剤、M. TUNOOKA etal, Polyme r Preprints Japan, 35(8), G. Berner etal, J. Rad. Curin g, 13(4), W. J. Mijs etal, Coating Technol., 55(697), 45 (1983), Akzo, H. Adachi etal, Polymer Preprints, Japa n, 37(3)、欧州特許第0199, 672号、同84515号、同044, 11 5号、同618,564号、同0101,122号、米国特許第4,371,60 5号、同4,431,774 号、特開昭64-18143号、特開平2-245 756号、特開平3-140109号等に記載のイミノスルフォネ - ト等に代表される光分解してスルホン酸を発生する化 合物、特開昭61-166544号等に記載のジスルホン化合物 を挙げることができる。

【0100】また、これらの光により酸を発生する基、あるいは化合物をポリマーの主鎖または側鎖に導入した化合物、たとえば、M.E. Woodhouse etal, J. Am. Chem. Soc., 104, 5586(1982)、S. P. Pappas etal, J. Imaging Sci., 30(5), 218(1986)、S. Kondoetal, Makromol. Chem., Rapid Commun., 9, 625(1988)、Y. Yamadaetal, Makromol. Chem., 152, 153, 163(1972)、J. V. Crivello etal, J. PolymerSci., Polymer Chem. Ed., 17, 3845(1979)、米国特許第3, 849, 137号、獨国特許第3914407、特開昭63-26653号、特開昭55-164824号、特開昭62-69263号、特開昭63-146038、特開昭63-163452号、特開昭62-153853号、特開昭63-146029号等に記載の化合物を用いることができる。

.【0 1 0.1】さらにV. N. R. Pillai, Synthesis, (1), 1(198 0)、A. Abad etal, Tetrahedron Lett., (47)4555(1971)、D. H. R. Barton etal, J. Chem. Soc., (C), 329(1970)、米国特許第3,779,778号、欧州特許第126,712号等に記載の光により酸を発生する化合物も使用することができる。

【0102】上記活性光線または放射線の照射により分解して酸を発生する化合物の中で、特に有効に用いられるものについて以下に説明する。

(1) トリハロメチル基が置換した下記一般式 (PAG 1) で表されるオキサゾール誘導体または一般式 (PA 10 G2) で表されるS-トリアジン誘導体。

【0103】 【化44】

【0104】式中、R²⁰¹ は置換もしくは未置換のアリール基、アルケニル基、R²⁰² は置換もしくは未置換のアリール基、アルケニル基、アルキル基、-C (Y) 3 をしめす。Yは塩素原子または臭素原子を示す。具体的には以下の化合物を挙げることができるがこれらに限定されるものではない。

【0105】 【化45】

(PAG1-8)

【0106】 【化46】

【0108】 (2) 下記の一般式 (PAG3) で表されるヨードニウム塩、または一般式 (PAG4) で表されるスルホニウム塩。

【0109】 【化48】

$$Ar^{1}$$
 R^{203}
 $R^{204}-S+Z^{-1}$
 R^{205}
(PAG3) (PAG4)

40 【0110】ここで式Ar¹、Ar²は、各々独立、に置換もしくは未置換のアリール基を示す。好ましい置換基としては、アルキル基、ハロアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルコキシ基、ニトロ基、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、ヒロドキシ基、メルカプト基およびハロゲン原子が挙げられる。

【 0 1 1 1 】 R^{203} 、 R^{204} 、 R^{205} は、各々独立に、置換もしくは未置換のアルキル基、アリール基を示す。 好ましくは、炭素数 $6\sim1$ 4 のアリール基、炭素数 $1\sim8$ のアルキル基およびそれらの置換誘導体である。好ま しい置換基としては、アリール基に対しては炭素数 $1\sim8$

8のアルコキシ基、炭素数1~8のアルキル基、シクロアルキル基、ニトロ基、カルボキシル基、メルカプト基、ヒロドキシ基およびハロゲン原子であり、アルキル基に対しては炭素数1~8のアルコキシ基、カルボキシル基、アルコシキカルボニル基である。

【0112】 Z⁻は対アニオンを示し、例えばBF₄⁻、AsF₆⁻、PF₆⁻、SbF₆⁻、SiF₆²⁻、ClO₄⁻、CF₃SO₃⁻等のパーフルオロアルカンスルホン酸アニオン、ペンタフルオロベンゼンスルホン酸アニオン、ナフタレンー1ースルホン酸アニオン等の縮合多核芳香族 10スルホン酸アニオン、アントラキノンスルホン酸アニオン、スルホン酸基含有染料等を挙げることができるがこれらに限定されるものではない。

【0113】また R^{203} 、 R^{204} 、 R^{205} のうちの2つおよび Ar^{1} 、 Ar^{2} はそれぞれの単結合または置換基を介して結合してもよい。

【0114】また、露光後加熱処理までの経時での性能変化(T-TopRid、線幅変化等)が少ないような光酸発生剤が好ましい。そのような光酸発生剤としては例えば、上記一般式(PAG3)、(PAG4)において、 Ar_1 、 Ar_2 、 R^{203} \sim R^{205} が置換あるいは未置換のアリール基を表し、 Z^- が、光の照射により酸として発生したときにレジスト膜中で拡散性が比較的小さいものである。具体的には、 Z^- が、分岐状又は環状の炭素数8個以上のアルキル基又はアルコキシ基の群の中から選ばれる基を少なくとも1個有するか、直鎖状、分岐状又は環状の炭素数4~7個のアルキル基又はアルコ

キシ基の群の中から選ばれる基を少なくとも2個有するか、もしくは直鎖状又は分岐状の炭素数1~3個のアルキル基又はアルコキシ基の群の中から選ばれる基を少くとも3個有するベンゼンスルホン酸、ナフタレンスルホン酸又はアントラセンスルホン酸のアニオンを示す。

【0115】具体例としては以下に示す化合物が挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0116】 【化49】

【0117】 【化50】

$$(PAG3-5)$$

$$(PAG3-5)$$

$$I^{+} \longrightarrow OCH_{3} \quad PF_{6}^{-}$$

$$(PAG3-6)$$

$$O_{2}N \longrightarrow I^{+} \longrightarrow OCH_{3} \quad SbF_{6}^{-}$$

$$(PAG3-8)$$

$$I^{+} \longrightarrow NO_{2} \quad CF_{3}SO_{3}^{-}$$

$$(PAG3-9)$$

$$H_{3}C \longrightarrow I^{+} \longrightarrow CH_{3} \quad AsF_{6}^{-}$$

$$(PAG3-10)$$

$$H_{3}C \longrightarrow I^{+} \longrightarrow CH_{3} \quad SbF_{6}^{-}$$

$$(PAG3-11)$$

$$(n)C_{7}H_{15} \longrightarrow I^{+} \longrightarrow (n)C_{7}H_{15} \quad PF_{6}^{-}$$

$$(PAG3-12)$$

$$CI \longrightarrow I^{+} \longrightarrow CI \quad PF_{6}^{-}$$

【0118】 【化51】

【0119】 【化52】

[0121]

【化54】

$$(n)H_{11}C_5$$
 I^+ $(n)C_5H_{11}$

10

20

.

(PAG3-28)

76

$$\begin{array}{c|c}
t & H_9C_4 & - \downarrow & -t & -C_4H_9 \\
t & & & & & & \\
\end{array}$$

(PAG3-30)

(PAG3-32)

(PAG3-33)

(PAG3-34)

(PAG3-35)

[0122]

【化55】

[0123] 【化56】

30 .

79

(PAG4-1)

$$S^{+}$$
 BF₄

(PAG4-1)

(PAG4-2)

 S^{+} AsF₆

(PAG4-3)

 S^{+} SbF₆

(PAG4-4)

$$(PAG4-5)$$
 CF₃SO₃-

$$(S_{3}^{+})_{3}^{+}$$
 $C_{8}F_{17}SO_{3}^{-}$

【0124】 【化57】

【0125】 【化58】

【0127】 【化60】

【0128】

[0130]

【化63】

$$(PAG4-43) \qquad OH \qquad SO_{3}^{-}$$

$$(PAG4-43) \qquad OH \qquad SO_{3}^{-}$$

$$(PAG4-44) \qquad (PAG4-44)$$

$$(PAG4-45) \qquad (PAG4-46)$$

$$(PAG4-46) \qquad (PAG4-46)$$

【0131】一般式(PAG3)、(PAG4)で示される上記オニウム塩は公知であり、例えばJ. W. Knapczyketal, J. Am. Chem. Soc., 91, 145(1969)、A. L. Maycoketal, J. Org. Chem., 35, 2532, (1970)、E. Goethasetal, Bull. Soc. Chem. Belg., 73, 546, (1964)、H. M. Leicester、J. Ame. Chem. Soc., 51, 3587(1929)、J. V. Crivelloetal, J. Po40lym. Chem. Ed., 18, 2677(1980)、米国特許第2, 807, 648号および同4, 247, 473号、特開昭53-101, 331号等に記載の方法により合成することができる。

【0132】(3)下記一般式(PAG5)で表される ジスルホン誘導体または一般式(PAG6)で表される イミノスルホネート誘導体。

【0133】 【化64】

【0134】式中、Ar³、Ar⁴は各々独立に置換もしくは未置換のアリール基を示す。R²⁰⁶ は置換もしくは未置換のアルキル基、アリール基を示す。Aは置換もしくは未置換のアルキレン基、アルケニレン基、アリーレン基を示す。具体例としては以下に示す化合物が挙げられるが、これらに限定されるものではない。

[0135]

【化65】

20

$$H_5C_2O$$
 SO_2 SO_2 CI $(PAG5-7)$

【0136】 【化66】

$$F \xrightarrow{F} So_2 - So_2 \xrightarrow{F} F$$

$$(PAG5-13)$$

30 【0137】 【化67】

93

【0138】 【化68】

94

【0139】 【化69】

$$\begin{array}{c}
0 \\
N-0-SO_2 \xrightarrow{F} F \\
F
\end{array}$$

(PAG6-14)

$$N-0-SO_2$$
 F
 F
 F

(PAG6-15)

【0140】本発明において、活性光線又は放射線の照射により酸を発生する化合物(b)が、オニウム塩、ジ 20スルホン、4位DNQスルホン酸エステル、トリアジン化合物であることが好ましい。また、これらの化合物は2種以上を混合させてもよく、その場合、オニウム塩同士のような類似構造同士を混合させても、オニウム塩と*

*ジスルホンなど異なる骨格の化合物を混合させてもよい

【0141】これらの活性光線または放射線の照射により分解して酸を発生する化合物(b)の添加量は、本発明のポジ型フォトレジスト組成物の全重量(塗布溶媒を除く)を基準として通常0.001~40重量%の範囲で用いられ、好ましくは0.01~20重量%、更に好ましくは0.1~5重量%の範囲で使用される。活性光線または放射線の照射により分解して酸を発生する化合物の添加量が、0.001重量%より少ないと感度が低くなり、また添加量が40重量%より多いとレジストの光吸収が高くなりすぎ、プロファイルの悪化や、プロセス(特にベーク)マージンが狭くなり好ましくない。

【0142】本発明の組成物に有機塩基性化合物を用いることができる。これにより、保存時の安定性向上及びPEDによる線巾変化が少なくなるため好ましい。本発明で用いることのできる好ましい有機塩基性化合物とは、フェノールよりも塩基性の強い化合物である。中でも含窒素塩基性化合物が好ましい。好ましい化学的環境として、下記式(A)~(E)構造を挙げることができる。

【0143】 【化70】

$$R^{251}$$
 R^{250}
 N
 R^{252}
 R^{252}
 R^{252}
 R^{253}

ここで、 R^{250} 、 R^{251} および R^{252} は、同一または異なり、水素原子、炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 6$ のアミノアルキル基、炭素数 $1\sim 6$ のヒドロキシアルキル基または炭素数 $6\sim 2$ 0の置換もしくは非置換のアリール基であり、ここで R^{251} と R^{252} は互いに結合して環を形成してもよい。

$$-N-C=N- \qquad \cdots (B)$$

$$= C-N=C- \qquad \cdots (C)$$

$$= C-N- \qquad \cdots (D)$$

$$R^{253}-C-N-C-R^{256} \cdots (E)$$

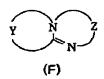
(式中、 \mathbb{R}^{253} 、 \mathbb{R}^{254} 、 \mathbb{R}^{255} および \mathbb{R}^{256} は、同一または異なり、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基を示す)

【0144】更に好ましい化合物は、窒素含有環状化合 個以上有する含窒素塩基性化合物である。窒素含有環状 物あるいは一分子中に異なる化学的環境の窒素原子を2 50 化合物としては、多環構造であることがより好ましい。

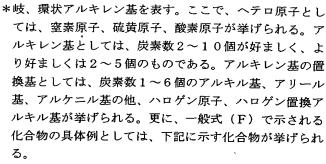
窒素含有多環環状化合物の好ましい具体例としては、下 記一般式(F)で表される化合物が挙げられる。

[0145]

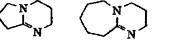
【化71】



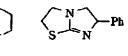
【0146】式(F)中、Y、Zは、各々独立に、ヘテ 10 ロ原子を含んでいてもよく、置換してもよい直鎖、分 *



[0147] 【化72】



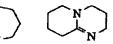












【0148】上記の中でも、1、8-ジアザビシクロ [5.4.0] ウンデカー7ーエン、1,5ージアザビ シクロ〔4.3.0〕ノナー5-エンが特に好ましい。 【0149】一分子中に異なる化学的環境の窒素原子を 2個以上有する含窒素塩基性化合物としては、特に好ま しくは、置換もしくは未置換のアミノ基と窒素原子を含 む環構造の両方を含む化合物もしくはアルキルアミノ基 を有する化合物である。好ましい具体例としては、置換 もしくは未置換のグアニジン、置換もしくは未置換のア ミルピリジン、置換もしくは未置換のアミノアルキルピ もしくは未置換のインダーゾル、置換もしくは未置換の ピラゾール、置換もしくは未置換のピラジン、置換もし くは未置換のピリミジン、置換もしくは未置換のプリ ン、置換もしくは未置換のイミダゾリン、置換もしくは 未置換のピラゾリン、置換もしくは未置換のピペラジ ン、置換もしくは未置換のアミノモルフォリン、置換も しくは未置換のアミノアルキルモルフォリン等が挙げら れる。好ましい置換基は、アミノ基、アミノアルキル 基、アルキルアミノ基、アミノアリール基、アリールア ミノ基、アルキル基、アルコキシ基、アシル基、アシロ 40 は0.01~5重量部である。0.001重量部未満で キシ基、アリール基、アリールオキシ基、ニトロ基、水

酸基、シアノ基である。 【0150】特に好ましい化合物として、グアニジン、 1, 1-ジメチルグアニジン、1, 1, 3, 3, -テト ラメチルグアニジン、2-アミノピリジン、3-アミノ ピリジン、4-アミノピリジン、2-ジメチルアミノピ リジン、4ージメチルアミノピリジン、2ージエチルア ミノピリジン、2-(アミノメチル)ピリジン、2-ア ミノー3-メチルピリジン、2-アミノー4-メチルピ

20 -6-メチルピリジン、3-アミノエチルピリジン、4 ーアミノエチルピリジン、3-アミノピロリジン、ピペ ラジン、N-(2-アミノエチル)ピペラジン、N-(2-r ミノエチル) ピペリジン、4-r ミノ-2. 2, 6, 6-テトラメチルピペリジン、4-ピペリジノ ピペリジン、2-イミノピペリジン、1-(2-アミノ エチル) ピロリジン、ピラゾール、3-アミノ-5-メ チルピラゾール、5ーアミノー3ーメチルー1-p-ト リルピラゾール、ピラジン、2-(アミノメチル)-5 ーメチルピラジン、ピリミジン、2, 4ージアミノピリ リジン、置換もしくは未置換のアミノピロリジン、置換 30・ミジン、4,6ージヒドロキシピリミジン、2ーピラゾ リン、3-ピラゾリン、N-アミノモルフォリン、N-(2-アミノエチル) モルフォリン、トリメチルイミダ ゾール、トリフェニルイミダゾール、メチルジフェニル イミダゾールなどが挙げられるがこれに限定されるもの ではない。

> 【0151】これらの含窒素塩基性化合物は、単独であ るいは2種以上一緒に用いられる。含窒素塩基性化合物 の使用量は、感光性樹脂組成物(溶媒を除く)100重 量部に対し、通常、0.001~10重量部、好ましく は上記効果が得られない。一方、10重量部を超えると 感度の低下や非露光部の現像性が悪化する傾向がある。

> 【0152】本発明の化学増幅型ポジレジスト組成物に は必要に応じて、更に界面活性剤、染料、顔料、可塑 剤、光増感剤及び現像液に対する溶解性を促進させるフ エノール性OH基を2個以上有する化合物などを含有さ せることができる。

【0153】好適な界面活性剤は、具体的にはポリオキ シエチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンステ リジン、2-アミノ-5-メチルピリジン、2-アミノ 50 アリルエーテル、ポリオキシエチレンセチルエーテル、

ポリオキシエチレンオレイルエーテル等のポリオキシエ チレンアルキルエーテル類、ポリオキシエチレンオクチ ルフェノールエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェ ノールエーテル等のポリオキシエチレンアルキルアリル エーテル類、ポリオキシエチレン・ポリオキシプロピレ ンブロックコポリマー類、ソルビタンモノラウレート、 ソルビタンモノパルミテート、ソルビタンモノステアレ ート、ソルビタンモノオレエート、ソルビタントリオレ エート、ソルビタントリステアレート等のソルビタン脂 肪酸エステル類、ポリオキシエチレンソルビタンモノラ 10 ウレート、ポリオキシエチレンソルビタンモノパルミテ ート、ポリオキシエチレンソルビタンモノステアレー ト、ポリオキシエチレンソルビタントリオレエート、ポ リオキシエチレンソルビタントリステアレート等のポリ オキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル類等のノニオ ン系界面活性剤、エフトップEF301, EF303, EF352 (新秋田化成 (株) 製)、メガファックF1 71, F173 (大日本インキ(株) 製)、フロラー ドFC430, FC431 (住友スリーエム (株) 製)、アサヒガードAG710,サーフロンS-38 2, SC101, SC102, SC103, SC10 4, SC105, SC106 (旭硝子 (株) 製) 等のフ ッ素系界面活性剤、オルガノシロキサンポリマーKP3 41 (信越化学工業(株)製)やアクリル酸系もしくは メタクリル酸系(共)重合ポリフローNo. 75, N o. 95 (共栄社油脂化学工業 (株) 製) などを挙げる ことができる。

【0154】これらの界面活性剤は単独で添加してもよいし、また、いくつかの組み合わせで添加することもできる。好ましい添加量は、組成物(溶媒を除く)100 30 重量部に対して、0.0005~0.01重量部である。好適な染料としては油性染料及び塩基性染料がある。具体的にはオイルイエロー#101、オイルイエロー#103、オイルピンク#312、オイルグリーンBG、オイルブルーBOS,オイルブルー#603、オイルブラックBY、オイルブラックBS、オイルブラックT-505(以上オリエント化学工業株式会社製)、クリスタルバイオレット(CI42555)、メチルバイオレット(CI42555)、メチルバイオレット(CI42535)、ローダミンB(CI45170B)、マラカイトグリーン(CI42000)、40メチレンブルー(CI52015)等を挙げることができる。

【0155】さらに、下記に挙げるような分光増感剤を添加し、使用する光酸発生剤が吸収を持たない遠紫外より長波長領域に増感させることで、本発明の化学増幅型ポジレジストをiまたはg線に感度を持たせることができる。好適な分光増感剤としては、具体的にはベンゾフェノン、p,p'ーテトラメチルジアミノベンゾフェノン、p,p'ーテトラエチルエチルアミノベンゾフェノン、2-クロロチオキサントン、アントロン、9-エト 50

キシアントラセン、アントラセン、ピレン、ペリレン、フェノチアジン、ベンジル、アクリジンオレンジ、ベンゾフラビン、セトフラビンーT、9,10ージフェニルアントラセン、9ーフルオレノン、アセトフェノン、フェナントレン、2ーニトロフルオレン、5ーニトロアニリン、Nーアセチルーpーニトロアニリン、pーニトロアニリン、Nーアセチルー4ーニトロー1ーナフチルアミン、ピクラミド、アントラキノン、2ーエチルアントラキノン、2ーtertーブチルアントラキノン、1,2ーベンズアンスラキノン、3ーメチルー1,3ージアザー1,9ーベンズアンスロン、ジベンザルアセトン、1,2ーナフトキノン、3,3'ーカルボニルービス(5,7ージメトキシカルボニルクマリン)及びコロネン等であるがこれらに限定されるものではない。

【0156】現像液に対する溶解性を促進させるフェノール性OH基を2個以上有する化合物としては、ポリヒドロキシ化合物が挙げられ、好ましくはポリヒドロキシ化合物には、フェノール類、レゾルシン、フロログルシン、フロログルシド、2,3,4ートリヒドロキシベンゾフェノン、2,3,4,4'ーテトラヒドロキシベンゾフェノン、α,α',α''ートリス(4ーヒドロキシフェニル)ー1,3,5ートリイソプロピルベンゼン、トリス(4ーヒドロキシフェニル)メタン、トリス(4ーヒドロキシフェニル)エタン、1,1'ービス(4ーヒドロキシフェニル)シクロへキサンがある。

【0157】本発明の化学増幅型ポジレジスト組成物 は、上記各成分を溶解する溶媒に溶かして支持体上に塗 布するものであり、使用することのできる溶媒として は、エチレンジクロライド、シクロヘキサノン、シクロ ペンタノン、2-ヘプタノン、γ-ブチロラクトン、メ チルエチルケトン、エチレングリコールモノメチルエー テル、エチレングリコールモノエチルエーテル、2-メ トキシエチルアセテート、エチレングリコールモノエチ ルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノメチ ルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル アセテート、トルエン、酢酸エチル、乳酸メチル、乳酸 エチル、メトキシプロピオン酸メチル、エトキシプロピ オン酸エチル、ピルビン酸メチル、ピルビン酸エチル、 40 ピルビン酸プロピル、N, N-ジメチルホルムアミド、 ジメチルスルホキシド、N-メチルピロリドン、テトラ ヒドロフラン等が好ましく、これらの溶媒を単独あるい は混合して使用する。

【0158】上記化学増幅型ポジレジスト組成物は精密集積回路素子の製造に使用されるような基板(例:シリコン/二酸化シリコン被覆)上にスピナー、コーター等の適当な塗布方法により塗布後、所定のマスクを通して露光し、ベークを行い現像することにより良好なレジストパターンを得ることができる。

【0159】本発明の化学増幅型ポジレジスト組成物の

現像液としては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カ リウム、炭酸ナトリウム、ケイ酸ナトリウム、リン酸ナ トリウム、メタケイ酸ナトリウム、アンモニア水等の無 機アルカリ類、エチルアミン、n-プロピルアミン等の 第1アミン類、ジエチルアミン、ジーnーブチルアミン 等の第2アミン類、トリエチルアミン、メチルジエチル アミン等の第3アミン類、ジメチルエタノールアミン、 トリエタノールアミン等のアルコールアミン類、ホルム アミドやアセトアミド等のアミド類、テトラメチルアン モニウムヒドロキシド、トリメチル (2-ヒドロキシエ 10 チル) アンモニウムヒドロキシド、テトラエチルアンモ ニウムヒドロキシド、トリブチルメチルアンモニウムヒ ドロキシド、テトラエタノールアンモニウムヒドロキシ ド、メチルトリエタノールアンモニウムヒドロキシド、 ベンジルメチルジエタノールアンモニウムヒドロキシ ド、ベンジルジメチルエタノールアンモニウムヒドロキ シド、ベンジルトリエタノールアンモニウムヒドロキシ ド、テトラプロピルアンモニウムヒドロキシド、テトラ ブチルアンモニウムヒドロキシド等の第4級アンモニウ ム塩、ピロール、ピペリジン等の環状アミン等のアルカ 20 リ類の水溶液等がある。

[0160]

【実施例】以下、本発明によって更に具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

[合成例I-1 ビニルエーテルの合成]p-シクロへキシルフェノール83.1g(0.5 モル)を300m <math>I のトルエンに溶解し、次いで2-クロロエチルビニルエーテル150gを加え、さらに水酸化ナトリウム25g、テトラブチルアンモニウムブロミド5g、トリエチルアミン60gを加えて、<math>120 ℃にて5 時間加熱攪拌 30 した。反応液を水洗し、減圧留去にて過剰の2 クロロレチルビニルエーテルとトルエンを除去した。得られたオイル分から、減圧蒸留により、目的物であ3 のののでは、シルフェノキシエチルビニルエーテル(3 とうれたまかり、また。

[合成例 I-2、3、4、5、6、7、8、9] 合成例 I-1 と同様にして、以下に示すビニルエーテルX-2, X-3, X-4, X-5, X-6, X-7, X-8, X-9をそれぞれ得た。

[0161]

【化73】

102 X-1 X-2 X-3 X-5 X-6 [0162] 【化74】 **X**-7 X-8 X-9

40 【0163】 [合成例II-1] p-アセトキシスチレン32.4g(0.2モル)を酢酸プチル120mlに溶解し、窒素気流および攪拌下、80℃にてアゾビスイソブチロニトリル(AIBN)0.033gを2.5時間置きに3回添加し、最後に更に5時間攪拌を続けることにより、重合反応を行った。反応液をヘキサン1200mlに投入し、白色の樹脂を析出させた。得られた樹脂を乾燥後、メタノール150mlに溶解した。これに水酸化ナトリウム7.7g(0.19モル)/水50mlの水溶液を添加し、3時間加熱還流することにより加水50分解させた。その後、水200mlを加えて希釈し、塩

酸にて中和じ白色の樹脂を析出させた。この樹脂を濾別 し、水洗・乾燥させた。更にテトラヒドロフラン200 mlに溶解し、5Lの超純水中に激しく攪拌しながら滴 下、再沈を行った。この再沈操作を3回繰り返した。得 られた樹脂を真空乾燥器中で120℃、12時間乾燥 し、ポリ (p-ヒドロキシスチレン) アルカリ可溶性樹 脂R-1を得た。得られた樹脂の重量平均分子量は15 000であった。

【0164】〔合成例II-2〕常法に基づいて脱水、蒸 5. 25g(0.2モル) およびスチレンモノマー5. 21g (0.05モル) をテトラヒドロフラン100m 1に溶解した。窒素気流および攪拌下、80℃にてアゾ ビスイソブチロニトリル (AIBN) 0.033gを 2. 5時間置きに3回添加し、最後に更に5時間攪拌を 続けることにより、重合反応を行った。反応液をヘキサ ン1200mlに投入し、白色の樹脂を析出させた。得 られた樹脂を乾燥後、テトラヒドロフラン150mlに 溶解した。これに4N塩酸を添加し、6時間加熱還流す ることにより加水分解させた後、5Lの超純水に再沈 し、この樹脂を濾別し、水洗・乾燥させた。更にテトラ ヒドロフラン200mlに溶解し、5Lの超純水中に激 しく攪拌しながら滴下、再沈を行った。この再沈操作を 3回繰り返した。得られた樹脂を真空乾燥器中で120 ℃、12時間乾燥し、ポリ(p ーヒドロキシスチレン/ スチレン) 共重合体アルカリ可溶性樹脂R-2を得た。*

〔合成例III-1〕

合成例II-4で得られたアルカリ可溶性樹脂R-4

20g

テトラヒドロフラン

80ml

合成例 【-1で得られたビニルエーテルX-1

6.50g

をフラスコ中で混合し、

pートルエンスルホン酸

を添加して、室温下18時間攪拌した。反応液を、超純 水5 L中に激しく攪拌しながら滴下、再沈を行った。得 られた樹脂を真空乾燥器中で70℃下、12時間乾燥 し、本発明に係わる置換基を有するアルカリ可溶性樹脂 B-1を得た。

【0168】 [合成例III-2~III-10] 下記表1に

 $10 \, \mathrm{mg}$

示したアルカリ可溶性樹脂とビニルエーテルを用い、合 成例III-1と同様にして本発明に係わる置換基を有す るアルカリ可溶性樹脂B-2~B-15を得た。

[0169]

【表1】

*得られた樹脂の重量平均分子量は12000であった。 【0165】 [合成例II-3] p-アセトキシスチレン 32.4g(0.2モル)およびメタクリル酸メチル 7.01g(0.07モル)を酢酸ブチル120mlに 溶解し、窒素気流および攪拌下、80℃にてアゾビスイ ソブチロニトリル (AIBN) 0. 033gを2. 5時 間置きに3回添加し、最後に更に5時間攪拌を続けるこ とにより、重合反応を行った。反応液をヘキサン120 Omlに投入し、白色の樹脂を析出させた。得られた樹 留精製したp-tert-ブトキシスチレンモノマー3 10 脂を乾燥後、メタノール200mlに溶解した。これに 水酸化ナトリウム 7. 7g(0. 19モル)/水 50 m 1の水溶液を添加し、1時間加熱還流することにより加 水分解させた。その後、水200mlを加えて希釈し、 塩酸にて中和し白色の樹脂を析出させた。この樹脂を濾 別し、水洗・乾燥させた。更にテトラヒドロフラン20 Omlに溶解し、5Lの超純水中に激しく攪拌しながら 滴下、再沈を行った。この再沈操作を3回繰り返した。 得られた樹脂を真空乾燥器中で120℃、12時間乾燥 し、ポリ(pーヒドロキシスチレン/メタクリル酸メチ 20 ル)共重合体アルカリ可溶性樹脂R-3を得た。得られ た樹脂の重量平均分子量は10000であった。

> 【0166】〔合成例II-4〕日本曹達株式会社製、ポ リ (pーヒドロキシスチレン) (VP8000) をアル カリ可溶性樹脂R-4とした。重量平均分子量は980 0であった。

[0167]

樹脂	使用したピニルエーテル	幹ポリマー
B-1	X - 1	R – 4
B-2	X-2	R – 4
B-3	X-3	R-4
B-4	X-4	R-4
B-5	X – 5	R-4
B - 6	X-6	R-4
B – 7	X – 1	R-1
B-8	X – 2	R-1
B-9	x-3	R-1
B-10	X – 4	R – 1
B-11	X – 5	R - 1
B-12	X 6	R-1
B-13	x - 7	R - 4
B-14	X-8	R-4
5 , 5	72 0	B 4

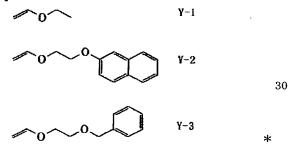
* [0172]

【表2】

【0170】 [合成例IV-1~IV-4] 下記表2に示し たアルカリ可溶性樹脂と、下記式で示されるエチルビニ ルエーテル (Y-1)、ナフチルオキシエチルビニルエ 20 ーテル(Y-2)、(ベンジルオキシエトキシ)エチル ビニルエーテル (Y-3) を用い、樹脂C-1~C-3 を得た。

[0171]

【化75】



樹脂	使用したビニルエーテル	幹ポリマー
C-1	Y-1	R – 4
C-2	Y-2	R – 4
C-3	Y-3	R – 4
C-4	Y - 2	R-1

【0173】 (実施例1~15、比較例1~4)

〔感光性組成物の調製と評価〕下記表3に示す各案材を PGMEA(プロピレングリコールモノエチルエーテル アセテート)8gに溶解し、0.2μmのフィルターで 【0174】 濾過してレジスト溶液を作成した。このレジスト溶液

40 を、スピンコーターを利用して、シリコンウエハー上に 塗布し、130℃、60秒間真空吸着型のホットプレー トで乾燥して、膜厚 0.8 μ mのレジスト膜を得た。

【表3】

--.7

	樹	脂	樹脂の	の量	光酸発生剤	光配	発生	有機塩基	有機塩基
			(g)		剤の	全(g)		の量(g)
実施例1	В-	1	2.	0	D-1	0.	05	E-2	0.001
実施例 2	В-	2	2.	0	D-1	0.	05	E-2	0.001
実施例3	В-	3	2.	0	D-1	ø.	05	E-2	0.001
実施例4	B —	4	2.	0	D-1	0.	0 5	E-2	0.001
実施例5	В-	5	2.	0	D-1	0.	0.5	E - 3	0.001
実施例 6	в-	6	2.	0	D-1	٥.	05	E – 2	0.001
実施例 7	в-	7	2.	0	D-1	0.	05	E - 2	0.001
実施例8	В-	8	2.	0	D-1	0.	05	E - 2	0.001
実施例 9	B –	9	2.	0	D-1	0.	0 5	E-3	0.001
実施例10	B –	10	2.	0	D-1	0.	05	E-2	0.001
実施例11	в-	11	2.	0	D-2	0.	05	E-1	0.001
実施例12	в —	12	2.	0	D-3	0.	05	E - 2	0.001
比較例1	C —	1	2.	0	D-1	0.	05	E-2	0.001
比較例 2	<u>c – </u>	2	2.	0	D-2	0.	05	E - 1	0.001
比較例3	c-	3	2.	0	D-2	0.	05	E-2	0.001
比較例4	c-	4	2.	0	D-2	Ο.	05	E - 3	0.001
実施例13	в —	1 3	2.	0	D-1	0.	05	E - 2	0.001
実施例14	в –	14	2.	0	D-1	٥.	0 5	E - 3	0.001
実施例 1 5	в –	1 5	2.	0	D-2	0.	05	E - 2	0.001

【0175】また、実施例に用いた各光酸発生剤および 有機塩基化合物を以下に示す。

【0176】 【化76】

$$\left(\bigcirc \right)_{3}^{\bullet} \stackrel{\text{@}}{\text{SO}_{3}} \qquad \left(\bigcirc \right)_{12}^{\bullet} H_{25} \qquad (D-1)$$

$$\left\langle \bigcirc \right\rangle_{3} \stackrel{\text{e}}{\text{SCF}}_{3} \text{SO}_{3}^{\text{e}}$$
(D-2)

$$CH_3$$
 $C \rightarrow CO_2SO_2 \rightarrow CO_2SO_2$ $CD-3$

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3

【0177】このレジスト膜に、248nmKrFエキシマレーザーステッパー(NA=0.45)を用いて露 50 光を行った。露光後100℃ホットプレートで60秒間

加熱を行い、直ちに 0. 26 Nテトラメチルアンモニウムハイドロオキサイド (TMAH) 水溶液で 6 0 秒間浸漬し、3 0 秒間水でリンスして乾燥した。このようにして得られたシリコンウェハー上のパターンを走査型電子顕微鏡で観察し、レジストの性能を評価した。その結果を表ー3に示す。解像力は 0. 3 0 μ mのラインアンドスペースのマスクパターンを再現する露光量における限界解像力を表す。得られたレジストパターンを光学顕微鏡あるいは SEMで観察し表面のざらつきを評価した。*

*表面がきれいなものを○、若干ざらつきが観察されるものを△、顕著なざらつきのものを×とした。さらに、耐ドライエッチング性については、通常の方法にてドライエッチを行い、ノボラック樹脂を1.0とした相対値にて評価した。数値が1.0に近づいているものが良好なものとなる。

[0178]

【表4】

	感度	解像力	表面ザラツキ	ドライエッチング
	(mj/cm²)	(μm)		耐性
実施例 1	22	0.24	0	1.05
実施例 2	2 3	0.25	0	1.10
実施例3	2 1	0.26	0	1.10
実施例4	2 2	0.25	0	1.03
実施例 5	2 3	0.25	0	1.02
実施例 6	20	0.26	0	1.03
実施例 7	19	0.24	0	1.05
実施例8	2 1	0.25	0	1.10
実施例 9	2 2	0.25	0	1.10
実施例10	20	0.25	0	1.03
実施例11	20	0.26	0	1.02
実施例12	22	0.25	0	1.03
比較例 1	28	0.28	×	1.30
比較例 2	3 0	0.29	Δ	1.30
比較例3	2 9	0.30	×	1.25
比較例4	3 2	0.29	×	1.30
実施例13	2 4	0.27	0	. 1.13
実施例14	25	0.27	0	1. 1.2
実施例15	2 4	0.26	0	1.05

【0179】表4の結果から明らかなように、本発明に係る各実施例のポジ型フォトレジスト組成物は、それぞれ満足すべき結果を得たが、各比較例のフォトレジスト組成物は、特にレジスト表面のざらつきおよび耐ドライエッチング性について不満足なものであった。

[0180]

【発明の効果】本発明によれば、パターンプロファイルの形状が優れ、特にパターンの側壁形状のスムーズ性に優れ、ドライエッチング耐性が高く、高感度で高解像力を有し、且つ定在波の発生のない、優れた化学増幅型ポジ型フォトレジスト組成物が提供される。